

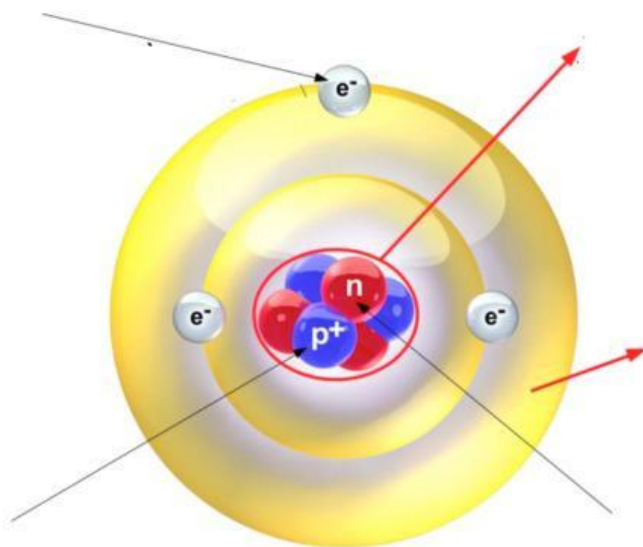


## Recuperatorio Integrador

Alumno:.....

DNI:.....

1. Explique porque estudia química en su carrera.
2. Según la Unidad de Estructura Atómica:
  - a) Que indica el número masico.
  - b) Complete el átomo con el nombre de sus respectivas partes.



3. Según la Unidad de Tabla Periódica:
  - a. Defina ley periódica actual.



b. Para qué sirve conocer el grupo y valencia de un elemento.

4. Un ion monoatómico tiene 53 protones, 57 neutrones y 56 electrones, entonces su carga eléctrica es igual a (marque la opción correcta):

- a. + 3
- b. + 2
- c. - 1
- d. - 2
- e. - 3

5. Completa el siguiente cuadro.

C.E.E.	Grupo	Periodo	Valencia	Numero Atómico	Numero Masico	Elemento	Clasificación	e-	n	p+
4s <sup>2</sup> 3d <sup>3</sup>										
5s <sup>2</sup> 5p <sup>2</sup>										
6s <sup>2</sup> 4f <sup>1</sup>										
5s <sup>2</sup>										
					137			56		
	15	6								

6. Los compuestos NaClO<sub>4</sub>, Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> y KNO<sub>3</sub> reciben, respectivamente, los nombres de:

- a. Perclorito de sodio, fosfato de sodio y ácido nitroso.
- b. Clorito de sodio, fosfato de disodio y nitrato de potasio
- c. Perclorato de sodio, fosfato de sodio y nitrato de potasio
- d. Clorato de sodio, fosfato de disodio y nitrito de potasio.



7. Los compuestos  $\text{NaNO}_2$ ,  $\text{HNO}_3$  y  $\text{KNO}_3$  reciben, respectivamente, los nombres de:
- nitrito de sodio, ácido nítrico y ácido nitroso.
  - nitrito de sodio, ácido nítrico y nitrato de potasio
  - nitrito de sodio, ácido nitroso y nitrato de potasio
  - nitrato de sodio, ácido nitroso y nitrito de potasio
8. Escribe la valencia de cada uno de los elementos en los siguientes compuestos (ejemplo: H +1; C +1; O -2):
- $\text{HFO}$       H:      F:      O:
  - $\text{HNO}_2$       H:      N:      O:
  - $\text{HBrO}_2$       H:      Br:      O:
  - $\text{HIO}_2$       H:      I:      O:
  - $\text{HClO}_3$       H:      Cl:      O:
  - $\text{H}_3\text{PO}_4$       H:      P:      O:
  - Ácido carbónico

9. Nombra los siguientes óxidos:

Formula	Nomenclatura Tradicional	Nomenclatura IUPAC	Nomenclatura Stock
$\text{C}_2\text{O}$			
$\text{NO}$			
$\text{CrO}$			
$\text{Al}_2\text{O}_3$			



10. Nombrar los siguientes ácidos

Fórmula del ácido	Nomenclatura Tradicional
$\text{H}_2\text{SO}_4$	
$\text{HClO}_3$	
$\text{HNO}_2$	
$\text{H}_3\text{PO}_4$	
$\text{HClO}_4$	